特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類 4 C07D 241/12, 241/16, 241/24 C07D 241/42, A61K 31/495

(11) 国際公開番号

WO 89/04308

(43) 国際公開日

1989年5月18日(18.05.89)

PCT/JP88/01141 (21) 国際出願番号 1988年11月11日 (11.11.88) (22) 国際出願日

特願昭 62-286197 (31) 優先権主張番号

特願昭62-286198 特願昭62-293423

A1

1987年11月12日 (12.11.87)

(32) 優先日 1987年11月12日 (12.11.87) 1987年11月20日 (20.11.87)

(33) 優先権主張国 (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

テルモ株式会社 (TERUMO KABUSHIKI KAISHA)(JP/JP) 〒151 東京都渋谷区幡ケ谷2丁目44番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

諏訪部泰 (SUWABE, Yasushi)[JP/JP]

牛島秀人 (USHI JIMA, Hide to) (JP/JP)

肽黑恒志 (HIJIKURO, Kohshi)(JP/JP)

桜木志保 (SAKURAGI, Shiho)[JP/JP]

鈴木忠彦 (SUZUKI, Tadahiko)(JP/JP)

〒151 東京都渋谷区幡ケ谷2丁目44番1号 テルモ株式会社内 Tokyo, (JP)

秋田安男 (AKITA, Yasuo)(JP/JP)

〒190 東京都立川市曙町3丁目28番7号 Tokyo, (JP)

太田明廣 (OHTA, Akihiro)[JP/JP]

〒133 東京都江戸川区西小岩3丁目10番8号 Tokyo, (JP)

(74) 代理人

弁理士 髙木千嘉,外(TAKAGI, Chiyoshi et al.) 〒102 東京都千代田区麹町3丁目2番地 相互第一ビル

Tokyo, (JP)

(81) 指定国

BE(欧州特許), CH(欧州特許), DE(欧州特許),

FR(欧州特許), GB(欧州特許), IT(欧州特許),

NL(欧州特許), SE(欧州特許), US.

国際調査報告書 添付公開書類

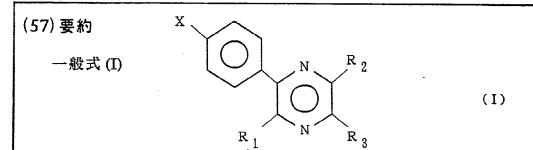
(54) Title: PYRAZINE DERIVATIVES AND MEDICINAL PREPARATION CONTAINING SAME

(54) 発明の名称 ピラジン誘導体およびこれを含有する医薬製剤

$$-CH_2 - CH_2 - CH_2$$

(57) Abstract

Pyrazine derivatives represented by general formula (I), wherein X represents a hydrogen atom, a halogen atom, a lower alkyl group, a lower alkoxy group or a cyano group, R1 represents a hydrogen atom, a lower alkyl group or a group of (a) (wherein X is as defined above), R₁ represents a hydrogen atom, a halogen atom or (a) (wherein X is as defined above), R3 represents a hydrogen atom, a halogen atom, a lower alkyl group, a cyano group, a naphthylmethyl group, a benzyl group or (b) (wherein R₄ represents a hydrogen atom, a halogen atom or a lower alkylamino group), a carboxyl group or a lower alkoxycarbonyl group or, when taken together, R2 and R3 represent a cyclohexane ring or a benzene ring together with the carbon atoms to which they are bound, provided that the case where X represents a hydrogen atom, R1 represents (a) (wherein X represents a hydrogen atom), and R2 and R3 represent hydrogen atoms and the case where X represents a hydrogen atom, R₁ represents a hydrogen atom, R₂ represents (a) (wherein X represents a hydrogen atom), and R3 represents a methyl group are excluded. The pyrazine derivatives have a strong blood platelet agglutination depressing effect and a cyclooxygenase inhibiting effect. The above-described compounds are used as blood platelet agglutination inhibitor or anti-inflammatory agents.



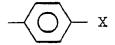
[式中Xは水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基またはシア ノ基を示し、R₁は水素原子、低級アルキル基または式

(式中Xは前記したものと同一意義を有する)を有する基を示し、R2は水素原子、ハロ ゲン原子または式

(式中Xは前述したものと同一意義を有する)を 有する基を示し、R3は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、シアノ基、ナフ チルメチル基、式

-сн, (式中R4は水素原子、ハロゲン原子 または低級アルキルアミノ基を示す)を有するベンジル基、カルボキシル基または 低級アルコキシカルボニル基を示すか、あるいはR2とR3が共同してそれらが結合 する炭素原子とともにシクロヘキサン環もしくはベンゼン環を示す。但し、Xは水 素原子、R_{1が}

(Xは水素原子である)を有する基でR2および R3が水素原子である場合、およびXが水素原子、R1が水素原子、R2が式



(Xは水素原子である)を有する基でR3がメチル基を

示す場合を除く。1

で表されるピラジン誘導体。

上記ピラジン誘導体は強力な血小板凝集抑制作用およびシクロオキシゲナーゼ阻 害作用を有する。

上記化合物は血小板凝集抑制剤または抗炎症剤として使用される。

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

-ストラリア ガボン マラウイ BB パルパドス GB イギリス HU ハンガリ-BG ブルガリア IT JP SD KΡ 朝鮮民主主義人民共和国 中央アフリカ共和国 KR ĊG リヒテンシュタイン ソピエト連邦 えリランカ CH LK ルクセンブルグ TG MG マダガスカル フィンランド マリー

15

20

25

明細書

ピラジン誘導体およびこれを含有する医薬製剤

5 技術分野

本発明は新規なピラジン誘導体およびこれを含有する医薬製剤に関する。

本発明のピラジン誘導体は強力な血小板凝集抑制作用を 有するので、血小板凝集に起因する疾患即ち血栓症等の予 防に有効である。また、一般にシクロオキシゲナーゼ阻害 作用を有する化合物は、抗炎症作用を有することが知られ ており、本発明のピラジン誘導体は上記阻害作用を有する ので、抗炎症剤としても使用することができる。

背 景 技 術

抗血小板凝集作用を有する物質は種々知られているが、 作用が弱いものであり、より改善された薬剤の出現が望まれている。また、心筋梗塞や脳血栓といった血栓症は、近 年成人病の中で大きな割合を占めるに至っており、これを 有効に予防する抗血栓症剤の出現が強く望まれている。

他方、従来種々のピラジン誘導体が知られており、例えばジャーナル・オブ・ヘテロサイクリック・ケミストリー、第21巻、第103~106 頁には 2,3 - ジフェニルピラジンが記載されている。しかしながらこれらのピラジン誘導体が抗血小板凝集抑制作用を有することはこれまで知られていない。

15

20

25

本発明者等は多くの新規なピラジン誘導体を合成し、それらの薬理活性を鋭意研究した結果、特定のピラジン誘導体が優れた血小板凝集抑制作用ならびに抗炎症作用を有することを見い出し、本発明を完成させた。

発 明 の 開 示

本発明によれば一般式(I)

$$\begin{array}{c|c}
X \\
\hline
N \\
R_1
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_2 \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \\
\end{array}$$

[式中Xは水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基またはシアノ基を示し、 R_1 は水素原子、低級アルキル基または式 - X (式中Xは

前述したものと同一意義を有する)を有する基を示し、

$$R_2$$
 は水素原子、ハロゲン原子または式 X

(式中Xは前述したものと同一意義を有する)を有する 基を示し、R₃ は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、シアノ基、ナフチルメチル基、

式
$$-CH_2$$
 (式中 R_4 は水素原子、ハロ

ゲン原子または低級アルキルアミノ基を示す)を有する

ベンジル基、カルボキシル基または低級アルコキシカルボニル基を示すか、あるいは R_2 と R_3 が共同してそれらが結合する炭素原子とともにシクロヘキサン環もしくはベンゼン環を示す。但し、X が水素原子、 R_1 が

式 — X (Xは水素原子である)を有する基

で R_2 および R_3 が水素原子である場合、およびXが水素原子、 R_1 が水素原子、 R_2 が式 -

(Xは水素原子である)を有する基でR₃がメチル基を示す場合を除く。〕

で表わされるピラジン誘導体並びに上記ピラジン誘導体を含有する血小板凝集抑制剤および抗炎症剤が提供される。

本発明によればさらに、上記ピラジン誘導体の有効量を 投与することからなる血栓症の予防方法および炎症の治療 方法が提供される。

前記式(I)の置換分X, R₁, R₂ およびR₃の定義において、低級アルキル基としては、例えば、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチルがあげられ、ハロゲン原子としては、例えば、フッ素、塩素、臭素があげられる。低級アルコキシ基としては、例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、カルボニル、例えば、メトキシカルボニル、プロピオキシカルボニル、プロピオキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、

5

15

10

20

ニルがあげられる。低級アルキルアミノ基としては、例えば、メチルアミノ、エチルアミノ、プロピルアミノ、イソプロピルアミノ、ブラルアミノ、イソブチルアミノがあげられる。

5 本発明において、化合物 (I) は好ましくは次の式を有 するピラジン誘導体である。

1) 一般式(Ⅱ)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(式中 R_4 および R_5 は同一または異なって水素原子または低級アルキル基を示す。但し、 R_4 が水素原子を示し、 R_5 がメチル基を示す場合を除く)で表されるピラジン誘導体。

2) 一般式 (Ⅲ) または (Ⅳ)

$$X$$
 N
 N
 N
 N
 N
 N
 N
 N

$$\begin{array}{c|c} X \\ \hline \\ N \\ \hline \\ X \end{array} \tag{IV}$$

10 (式中 X は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、シアノ基を示す。)で表されるピラジン誘導体。

3) 一般式(V)

25

$$\begin{array}{c|c} X \\ \hline \\ N \\ \hline \\ N \\ R \\ 7 \\ \hline \\ 20 \\ X \\ \end{array} \tag{V}$$

(式中Xは水素原子、シアノ基または低級アルコキシ基を示し、 R_6 は水素原子またはハロゲン原子を示し、 R_7 は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、シアノ基、ナフチルメチル基、置換分としてハロゲン原子または低級ア

10

15

20

ルキルアミノ基を有してもよいベンジル基、カルボキシル 基または低級アルキルオキシカルボニル基を示す。)で表 されるピラジン誘導体。

本発明の前記式 (I) を有するピラジン誘導体は、 $R_1 \sim R_3$ の種類に応じて次の如くして製造される。

1) 式 (I) において、 R_1 および R_3 が低級アルキル基であり、 R_2 が式 \longrightarrow X を有する基であるピラジン誘導体は、

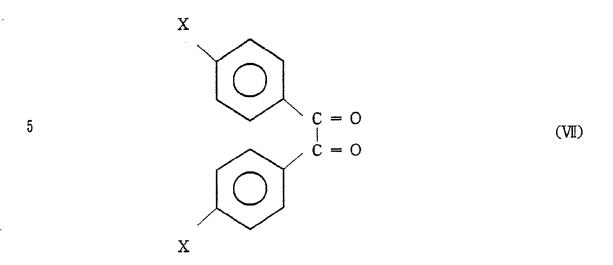
一般式 (VI)

$$\begin{array}{c|c} X \\ \hline \\ C \emptyset \\ \end{array} \begin{array}{c} N \\ \hline \\ C \emptyset \\ \end{array} \begin{array}{c} X \\ \end{array}$$

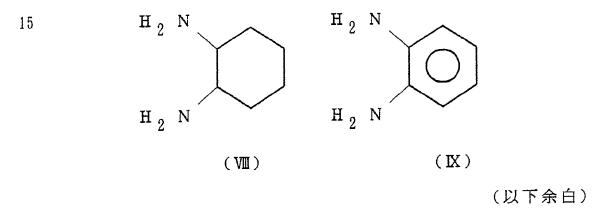
(式中 X は前述したものと同一意義を有する)

で表される 2.6 - ジクロロ - 3.5-ジフェニルピラジン誘導体をトリ低級アルキル硼素と反応させることによって 製造される。

2) 式 (I) において、 R_1 が式 - X を有する基で R_2 および R_3 が共同してそれらが結合している炭素原子とともにシクロヘキサン環またはベンゼン環であるピラジン誘導体は、一般式 (VII)



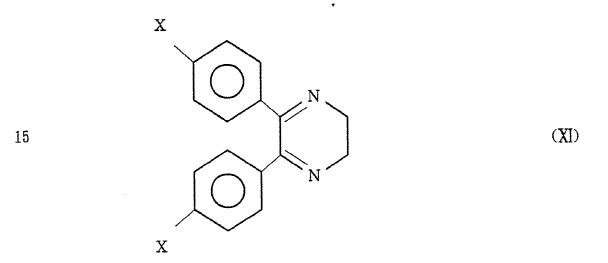
10 (式中 X は前述したものと同一意義を有する)を有する ベンジル誘導体と 1,2 - ジアミノサイクロヘキサン(WI) または o - フェニレンジアミン(IX)を適当な有機溶媒 (例えばエタノール)中で加熱後、硫黄とともに100 ~ 180 ℃で加熱することによって製造される。



25

3) 式 (I) において、 R_1 が式 \longrightarrow X を有する基で R_2 および R_3 がともに水素原子である化合物は、前記一般式 (VII) を有するベンジル誘導体と式 (X)

を有する 1.2 - ジアミンを適当な有機溶媒 (例えばエタ 10 ノール) 中で加熱して一般式 (XI)



20 (式中 X は前述したものと同一意義を有する)を有する るジヒドロピラジン誘導体を得、これを硫黄とともに 100 ~180 ℃で加熱することによって製造される。

4) 式 (I) において、 R_1 が式 \longrightarrow X を有する基で R_2 が水素原子、 R_3 がナフチルメチル基、置換分としてハロゲン原子または低級アルキルアミノ基を

10

有してもよいベンジル基である化合物は前記ジヒドロピラジン誘導体(XI)にナフトアルデヒド、置換分としてハロゲン原子または低級アルキルアミノ基を有してもよいベンズアルデヒドを反応させることによって製造される。

5) 式 (I) において R_1 が式 \longrightarrow X

を有する基で、 R_2 が水素原子またはハロゲン原子、 R_3 がハロゲン原子である化合物は前述した R_2 , R_3 が水素原子であるピラジン誘導体(I) を過マレイン酸(Permaleic acid)で酸化して、モノ・またはジ・N ・オキサイド体を得、ついでこれをオキシハロゲン化燐でハロゲン化して製造することができる。

15 6) 式 (I) において、 R_1 が式 \longrightarrow X を有する基で、 R_2 が水素原子、 R_3 がシアノ基である化合物は一般式 (XII)

20

25

$$\begin{array}{c|c} X \\ \hline \\ N \\ \hline \\ X \\ \end{array}$$

10 (式中 X は前述したものと同一意義を有する)を有する 化合物とシアン化カリをパラジウム触媒(例えばテトラ キス(トリフェニルホスフィン)パラジウム)の存在下 反応させることによって得られる。

この化合物をアルカリ性で加水分解することにより、 R_3 がカルボキシル基を有する化合物(I)が得られ、更にアルキルエステル化することにより、 R_3 が低級アルキルオキシカルボニル基である化合物(I)が得られる。

本発明のピラジン誘導体は、血小板の凝集を阻害する作用を有するので、血小板凝集抑制剤として脳血栓等の予防に有効に使用される。さらに本発明のピラジン誘導体はシクロオキシゲナーゼ阻害作用を有し、抗炎症剤としても使用されうる。投与量は一般に成人1日量約30~600gであり、必要により1~3回に分けて投与するのがよい。投与方法は投与に適した任意の形態をとることができ、特に経口投与が望ましいが、静注も可能である。

10

15

20

25

本発明の化合物は単独または通常の方法で製剤担体あるいは賦形剤と混合され、錠剤、散剤、カプセル剤、顆粒剤に製剤化される。担体あるいは賦形剤の例として炭酸カルシウム、リン酸カルシウム、でんぷん、しょ糖、乳糖、タルク、ステアリン酸マグネシウム等があげられる。本発明の化合物は、上記の固形剤の他に油性懸濁剤、シロップのような液剤とすることもできる。

本発明の化合物をサイクロデキストリンで包接し安定化 することもできる。

次に実施例および薬理試験例を示して本発明をさらに具体的に説明する。

実 施 例 1

2.6-ジクロロ-3.5 - ジフェニルピラジン(840mg, 3 m M)、無水炭酸カリウム(1.24g, 9 m M)及びテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(348mg, 0.3 m M)の無水DMF(15ml)溶液に15% Et3 B - ヘキサン溶液*(6 ml, 6 m M)を室温下少量ずつ加えた後、アルゴン気流下12時間加熱還流する。減圧下溶媒を留去し、水(20ml)を加え、塩化メチレンで抽出し、溶媒を留去すると褐色粘着物質を得る。これを中圧シリカゲルカラムクロマトグラフィー**(カラム:Kieselgel 60, 230~400メッシュ,メルク社製,20mm×200 mm,溶媒ヘキサン・AcOEt=7:1)に付し、第1番目の溶出物質として2.6-ジエチル・3.5・ジフェニルピラジン50mg(59%)を得た。

25

* 関東化学株式会社の溶液をそのまま用いた。

* * UVILOG. ALPC - 100(応用分光機器株式会社)

メタノールから再結晶すると無色針状晶として 2.6 -ジエチル - 3.5-ジフェニルピラジンを得た。融点90~91℃ 本品の物性データは下記 (1) の構造を支持する。

元素分析値: $(C_{20}H_{20}N_2)$

計算值: C, 83.29%; H, 6.99%; N, 9.80%

実測値: C, 83.21%; H, 7.01%; N, 9.80%

MASS (m/z): 288 (分子イオンピーク)

10 1 H - N M R (C D C Q_{3}) δ (ppm):

1.28(6H,t,J=7.5Hz), 2.90(4H,q,J=7.5Hz), 7.33~7.73(10H,m)

15
$$N$$
 $E t$ (1)

実施例 2

20 実施例1に示したカラムクロマトグラフィーの第2番目 溶出物質として2-エチル-3.5-ジフェニルピラジン(174 mg, 22%)を得た。

メタノールから再結晶すると無色針状晶として2 - エチル - 3.5-ジフェニルピラジンを得た。融点86~87℃本品の物性データは下記(2)の構造を支持する。

元素分析値: (C₁₈H₁₆N₂)

計算值: C, 83.04%; H, 6.20%; N, 10.76%

実測値: C, 83.12%; H, 6.32%; N, 10.79%

MASS (m/z): 260 (分子イオンピーク)

 $^{1}\mathrm{H}$ - NMR (CDCQ $_{3}$) δ (ppm):

1.27(3H,t,J=7.5Hz), 2.91(2H,q,J=7.5Hz), 7.54
(8H,m), 8.07(2H,m), 8.90(1H,s)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

実施例 3

アニシル (2.70g, 10mM)、 1.2‐ジアミノサイクロヘキサン (1.14g, 10mM)のエタノール (40m)溶液を2時間加熱還流。冷却後、少量の黄色針状結晶 (アニシル)が析出。この結晶を吸引濾過し、濾取。濾液を減圧留去。得られた残渣にイオウ (0.64g)を加え、 150℃で30分間加熱。冷却後、反応残渣を中圧シリカゲルカラムクロマトグラフィー* (カラム:Kiesclgel 60, 230~400 メッシュ,メルク社製, 20㎜×200 ㎜,溶媒塩化メチレン)に付すと、

10

15

2.3-ビス (p - メトキシフェニル) - 5.6.7.8 - テトラヒドロキノキサリン1.24g (36%) を得た。融点 189~190 ℃ (黄色プリズム晶, アセトニトリルより再結晶)。本品の物性データは下記式 (3) の構造を支持する。

*UVILOG ALPC-100 (応用分光機器株式会社)

元素分析値: $(C_{22}H_{22}N_2O_2)$

計算值: C, 76.27%; H, 6.40%; N, 8.09%

実測値: C, 75.99%; H, 6.38%; N, 8.13%

MASS (m/z): 346 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDCQ $_{3}$) δ (ppm):

1.95(4H,m), 3.00(4H,m), 3.77(6H,s), 6.78(4H,d, J=9Hz), 7.35(4H,d,J=9Hz)

M e O (3)

20

25

実施例 4

M e O

アニシル (10.8g, 40m M)、 o - フェニレンジアミン (5.82g, 40m M) のメタノール溶液を10時間加熱還流。 冷却後、析出した結晶を濾取。該結晶をメタノールより再結晶し、無色針状晶として 2.3 - ビス (p - メトキシフェ

10

15

ニル)キノキサリンを11.0g(80%)得た。融点 151~ 153 ℃本品の物性データは下記式(4)の構造を支持する。

元素分析値: ($C_{22}H_{18}N_2O_2$)

計算值: C, 77.17%; H, 5.30%; N, 8.18%

実測値: C, 77.03%; H, 5.31%; N, 8.16%

MASS (m/z): 342 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDC ℓ_{3}) δ (ppm):

3.78(6H,s), 6.83(4H,d,J=9Hz), 7.46(4H,d,J=9Hz),

7.67(2H,dd,J=6Hz,J=3Hz) \ 8.08(2H,dd,J=6Hz,J=

3Hz)

· M e O

Me O

実施例 5

20 2.3 - ジフェニル - 5.6-ジヒドロピラジン2.57g、 o - クロロベンズアルデヒド1.40g、水酸化カリウム 0.672g をメタノール20mlに溶解し、加熱還流下に1時間反応させた。該反応混液よりメタノールを減圧留去し残渣に水50mlを加えこれより酢酸エチルにて3回抽出を行った。抽出有機層を水洗し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後溶媒を減圧留

10

15

去した。得られた抽出残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、ヘキサン、酢酸エチル8対1溶出画分より粗生成物を得た。該粗生成物をメタノール、水混液より再結晶し、無色プリズム晶として 2.3 - ジフェニル - 5 - (o - クロロベンジル) ピラジン 2.633g(74%)を得た。融点 112~114 ℃。本品の物性データは下記式 (5) の構造を支持する。

元素分析值: (C₂₃H₁₇CQN₂)

計算值: C, 77.41%; H, 4.80%; N, 7.85%

実測値: C, 77.13%; H, 4.81%; N, 7.83%

MASS (m/z): 356 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDCQ $_{3}$) δ (ppm):

4.42(2H.s), 8.47(1H.s)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

20

25

実施例 6

2.3 - ジフェニル - 5.6 - ジヒドロピラジン(2.57g)とm - クロロベンズアルデヒド(1.40g)を用い、実施例 5と同様の操作により融点 $58\sim59$ \mathbb{C} (メタノール、水より 再結晶)の無色プリズム晶として 2.3 - ジフェニル - 5 -

10

(m - クロロベンジル) ピラジン 3.338g (94%) を得た。 本品の物性データは下記式 (6) の構造を支持する。

元素分析値: ($C_{23}H_{17}CQN_2$)

計算值: C, 77.41%; H, 4.80%; N, 7.85%

実測値: C, 77.35%; H, 4.75%; N, 7.80%

MASS (m/z): 356 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - N M R (C D C ℓ $_{3}$) δ (ppm) :

4.18(2H.s), 8.40(1H.s)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

15 実施例 7

2.3 - ジフェニル - 5.6 - ジヒドロピラジン(<math>2.57g)とp - クロロベンズアルデヒド(<math>1.40g)を用い、実施例5と同様の操作により融点 $105 \sim 106$ $^{\circ}$ $^{\circ}$

元素分析値: ($C_{23}H_{17}CQN_2$)

計算值: C, 77.41%; H, 4.80%; N, 7.85%

実測値: C, 77.54%; H, 4.80%; N, 7.86%

20

MASS (m/z): 356 (分子イオンピーク)

¹H-NMR (CDCQ₃) δ (ppm):

4.20(2H,s)、8.40(1H,s)

5 N $C H_2 \longrightarrow C Q$ C Q C Q

実施例 8

15

20

元素分析値: $(C_{23}H_{17}BrN_2)$

計算値: C, 68.83%; H, 4.27%; N, 6.98%

実測値: C, 68.84%; H, 4.24%; N, 6.97%

MASS (m/z): 401 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDCQ $_{3}$) δ (ppm):

4.23(2H,s), 8.48(1H,s)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

実施例 9

2,3-ジフェニル・5,6-ジヒドロピラジン(2.57g)と
p-ジメチルアミノベンズアルデヒド(1.49g)を用い、
実施例5と同様の操作により融点80~82℃(メタノール、
水より再結晶)の無色プリズム晶として2,3-ジフェニル・
5-(p-ジメチルアミノベンジル)ピラジン3.36g
 (92%)を得た。本品の物性データは下記式(9)の構造を支持する。

元素分析值: (C₂₅H₂₃N₃)

計算值: C, 82.16%; H, 6.34%; N, 11.50%

実測値: C, 82.14%; H, 6.30%; N, 11.50%

MASS (m/z): 365 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDCQ $_{3}$) δ (ppm):

2.88(6H,s), 4.12(2H,s), 8.40(1H,s)

実施例 10

2.3-ジフェニル・5.6-ジヒドロピラジン(2.57g)と
1-ナフトアルデヒド(1.56g)を用い、実施例5と同様
の操作により融点91~92℃(メタノール、水より再結晶)
の無色プリズム品として2.3-ジフェニル・5・(1・ナフ
チル)メチルピラジン3.30g(89%)を得た。本品の物性
データは下記式(10)の構造を支持する。

元素分析値: $(C_{27}H_{20}N_2)$

計算值: C, 87.06%; H, 5.41%; N, 7.52%

実測値: C, 86.96%; H, 5.43%; N, 7.50%

MASS (m/z): 372 (分子イオンピーク)

¹H-NMR (CDC_{Q3}) δ (ppm):

4.70(2H.s), 8.30(1H.s)

10 実施例 11

15

20

2.3 - ビス(p - メトキシフェニル)ピラジン1.4-ジオキサイド(1.80g, 5.6m M)をオキシ塩化リン(20ml)に混和し、加熱還流下に1時間反応させた。放冷後、該反応混液を氷水中に注ぎ、つづいて炭酸カリウムにて塩基性とし、塩化メチレンで抽出し、溶媒を留去すると淡黄色抽出残渣を得た。該残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(Wakogel C-200,32g、溶媒ベンゼン・AcOEtの混合液)に付す。第1番目の溶出物質として2,3-ビス(p - メトキシフェニル) - 5,6-ジクロロピラジン1.50g (78%)を得た。

へキサンから再結晶すると無色針状晶として2,3-ビス (p-メトキシフェニル) - 5,6-ジクロロピラジンを得た。 融点 120~121 ℃。本品の物性データは下記式(11)の構 造を支持する。 元素分析値: (C₁₈H₁₄C (2 N₂ O₂)

計算值: C, 59.85%; H, 3.91%; N, 7.76%

実測値: C, 60.02%; H, 3.88%; N, 7.79%

.MASS (m/z): 360 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDC Q_{3}) δ (ppm):

3.77(6H,s), 6.83(4H,d,J=7.5Hz), 7.43(4H,d,J=7.5Hz)

15 実施例 12

20

25

2.3 - ビス(p - メトキシフェニル)ピラジンジオキサイド(3.92g, 12.7mM)をオキシ塩化リン20ml中に混和し、加熱還流下に30分間反応させた。放冷後、該反応混液を氷水中に注ぎ、つづいて炭酸カリウムにて塩基性とすると黄橙色固体が折出する。これを濾取し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(Wakogel C-200.70g 溶媒:ヘキサン - 塩化メチレン=1:1)に付すと、2.3-ビス(p - メトキシフェニル) - 5 - クロロピラジン2.82g(76%)を得た。融点 $127\sim128$ $\mathbb C$ (淡黄色プリズム晶,エタノールより再結晶)。本品の物性データは下記式(12)の構造

を支持する。

元素分析値: (C₁₈H₁₅CQ N₂ O₂)

計算值: C, 66.17%; H, 4.63%; N, 8.57%

実測値: C, 65.91%; H, 4.63%; N, 8.60%

MASS (m/z): 326 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDCQ $_{3}$) δ (ppm):

3.77(6H,s), 6.77(4H,d,J=7Hz), 7.33(2H,d,J=7Hz),

7.37(2H,d,J=7Hz), 8.42(1H,s)

15

20

25

10

5

実施例 13

2.3 - ビス (p - メトキシフェニル) - 5 - クロロピラジン (3.27g, 10 m M)、シアン化カリウム (975 mg, 15 m M)、テトラキス (トリフェニルホスフィン)パラジウム (580 mg, 0.5 m M)の無水 D M F (50 ml)溶液をアルゴン気流下 4 時間加熱還流する。減圧下溶媒を留去し、水(100 ml)を加え、塩化メチレンで抽出し、溶媒を留去すると黒褐色粘着物質を得る。これを中圧シリカゲルカラムクロマトグラフィー* (カラム: Kicselgel 60, 230~400メッシュ,メルク社製, 20 mm×200 mm,溶媒へキサン・

A c O E t = 4:1) に付すと、2.3-ビス (p - メトキシフェニル) - 5 - シアノピラジン2.66g (84%) を得た。 融点 110~112 ℃ (淡黄色針状晶、エタノールより再結晶)。本品の物性データは下記式 (13) の構造を支持する。 *UVILOG ALPC-100 (応用分光機器株式会社)

元素分析値: (C₁₉H₁₅N₃O₂)

計算値: C, 71.91%; H, 4.76%; N, 13.24%

実測値: C, 71.89%; H, 4.63%; N, 13.27%

MASS (m/z): 317 (分子イオンピーク)

10 $^{1}H - NMR (CDCQ_{3}) \delta (ppm)$:

3.77(6H.s), 6.80(4H.d.J=9Hz), 7.43(2H.d.J=9Hz),

7.45(2H.d.J=9Hz), 8.70(1H.s)

I R (K B r) cm⁻¹: 2260 (C = N)

20

15

10

15

実施例 14

2.3 - ビス(p - メトキシフェニル) - 5 - シアノピラジン(2.0g, 6.3m M)のメタノール(40ml)、1.4-ジオキサン(30ml)混液に20%水酸化ナトリウム溶液を加えた後、4時間加熱還流する。減圧下溶媒を留去し、5%塩酸溶液を加え中和し、塩化メチレンで抽出し、溶媒を留去すると粗生成物を得た。該粗生成物をエタノールより再結晶し、無色針状晶として 2.3 - ビス(p - メトキシフェニル)ピラジン - 5 - カルボン酸を2.07g(95%)得た。融点234 ~ 235 $\mathbb C$ 。本品の物性データは下記式(14)の構造を支持する。

元素分析值: (C₁₉H₁₆N₂O₄)

計算值: C, 67.85%; H, 4.80%; N, 8.33%

実測値: C, 67.69%; H, 4.85%; N, 8.34%

MASS (m/z): 336 (分子イオンピーク)

 $IR (KBr)cm^{-1}:1690$

実施例 15

2,3 - ビス (p - メトキシフェニル) ピラジン・5 -

カルボン酸($336 \,\mathrm{mg}$, $1 \,\mathrm{m}\,\mathrm{M}$) のメタノール($5 \,\mathrm{ml}$)溶液に 濃硫酸($0.1 \,\mathrm{ml}$) を加えた後、 $3 \,\mathrm{ml}\,\mathrm{ml}$ 調湿流する。減圧下 溶媒を留去し、水($15 \,\mathrm{ml}$)を加え炭酸カリウムで中和した 後、塩化メチレンで抽出し、溶媒を留去すると粗生成物を 得た。該粗生成物をメタノールより再結晶し、無色針状 晶として、 $2.3 \,\mathrm{ml}$

10 元素分析値: (C₂₀H₁₈N₂O₄)

計算值: C, 68.56%; H, 5.18%; N, 8.00%

実測値: C, 68.40%; H, 5.11%; N, 7.93%

MASS (m/z): 350 (分子イオンピーク)

 ^{1}H - NMR (CDCQ $_{3}$) δ (ppm):

3.77(6H,s), 3.97(3H,s), 6.78(4H,d,J=9Hz), 7.43 (4H,d,J=9Hz), 9.12(1H,s)

10

15

20

薬理試験例

[血小板凝集抑制作用]

ウサギ頚動脈より 1/10容 3.8% クエン酸ナトリウム採血後、該血液を遠心分離し、血小板に富む血漿(<math>PRP: 5×10^5 個 $/\mu Q$)を得る。

該PRP 200μℓ及び生食25μℓをキュベットに入れ、アグリゴメーターにセットし37℃2分間加温し、試験するピラジン誘導体のエタノール溶液1.25μℓを加え3分間インキュベートした後、血小板の凝集惹起剤であるアラキドン酸溶液あるいはコラーゲン溶液を加え血小板凝集をアグリゴメーター〔ヘマトレーサーⅥ:二光バイオサイエンス㈱〕で測定した。アラキドン酸(80μM)またはコラーゲン(15μg/ml)によって惹起される血小板凝集に対する50%抑制濃度を表1に示す。アセチルサリチル酸を比較例として用いた。

表1に示す如く本発明のピラジン誘導体は顕著な抗血小板凝集活性を見出した。また、表1に示さない本発明に係るピラジン誘導体も同様な活性を有することが確認された。尚、表中50%阻害濃度とは本発明に係るピラジン誘導体を導入しない場合の血小板の凝集能を100%とした場合、該ピラジン誘導体の導入により前記血小板の凝集能を50%まで抑制するために要したピラジン誘導体溶液濃度を意味する。

表1 抗血小板凝集活性

$$R_1$$
 R_2
 R_3

5

		置換	基			・抑制濃度・ル)
مناف	Х	R ₁	R ₂	R3	アラキ ドン酸	コラーゲン
	Н	Н	$\overline{\bigcirc}$	С ₂ Н ₅	6.0× 10 ⁻⁶	1.9 ×10 ⁻⁵
	Н	С ₂ Н ₅	-(0)	С2 Н5	1.7× 10 ⁻⁶	3.9 ×10 ⁻⁷
	сн ₃ о	- ⟨ ○ ⟩ - OCH ₃			1.5× 10 ⁻⁸	2.4 ×10 ⁻⁸
	сн ₃ о	-⟨O⟩- OCH3	X	3)	3.8× 10 ⁻⁸	9.8 ×10 ⁻⁹

15

10

表1 抗血小板凝集活性(つづき)

				換 基	50%凝集扣	
		I			(モルアラキ	コラー
	X	R ₁	R ₂	R ₃	ドン酸	ゲン
5	Н	\Diamond	Н	$-CH_2$ $-CO$ $-N(CH_3)_2$	4.4× 10 ⁻⁶	3.6× 10 ⁻⁵
	Н	-(0)	Н	-CH ₂ -CO	4.5× 10 ⁻⁶	4.4× 10 ⁻⁵
10	н	-(0)	H	-CH ₂ -CP	8.2× 10 ⁻⁵	3.4× 10 ⁻⁵
	Н	-(0)	Н	-CH ₂ -⟨○⟩- C ℓ	1.6× 10 ⁻⁵	1.0× 10 ⁻⁴
	Н	√ ○	Н	-сн ₂ -СО)- В г	8.4× 10 ⁻⁵	7.4× 10 ⁻⁵
15	Н	-(0)	Н	-CH ₂ -O	4.3× 10 ⁻⁵	3.1× 10 ⁻⁵

表1 抗血小板凝集活性(つづき)

	置換	****	基	50%凝集却 (モ	ル)	
X	R ₁	R ₂	R3	アラキドン酸	コラーゲン	
-осн ₃	-{OCH3	H	– C N	2.4×10 ⁻⁸	1.5×10 ⁻⁸	
-0CH ₃	-⟨O⟩- OCH3	H	-соон	2.6×10 ⁻⁷	5.0×10 ⁻⁶	
-осн ₃	-{○}- OCH3	Н	-соосн ₃	3.0×10 ⁻⁹	1.3×10 ⁻⁷	
-0CH ₃	-{OCH3	Н	- C Q	3.8×10 ⁻⁹	9.8×10 ⁻⁹	
-0CH ₃	-{OCH3	Cl	- C Q	1.4×10 ⁻⁸	2.2×10 ⁻⁷	
- C N	-(C)-CN	Н	- C H ₃	1.0×10 ⁻⁶	1.0×10 ⁻⁶	

(以下余白)

5

10

10

15

20

25

「シクロオキシゲナーゼ阻害作用」

ウサギ頚動脈よりカニューレを用い、 3.8%クエン酸ナトリウム溶液1容に対し9容の血液を遠沈管に採取する。遠心分離により多血小板血漿を得る。多血小板血漿にその 1/10容の77mM EDTA溶液を加えよく混合後、室温にて2500回転/分、10分間遠心分離操作を行う。上清を捨て洗浄液(塩化ナトリウム 134mM, トリスアミノメタン15mM, EDTA 1mM, D-グルコース5mMを蒸留水に溶解し、1規定塩化水素でpH7.4 に調整したもの)約3mlで血小板を再懸濁し、室温にて2000回転/分、10分間遠心分離する。上清を捨て沈澱している血小板をpH8.0の 1/15Mリン酸緩衝液で再懸濁し、血小板数を6~8×10⁵個/似に調整する。

こうして得られた洗浄血小板をシクロオキシゲナーゼ酵 素源とする。

アラキドン酸 $3\mu g$ 、 14 C 標識アラキドン酸(トルエン溶液) 0.2μ Ci $(1\mu g)$ を共栓付試験管に入れ、プロピレングリコール/エタノール混合液(1:3 容)を 1 滴加え窒素ガス下でエタノール及びトルエンを蒸発させる。ここに検体溶液を $50\mu l$ 加え、さらに洗浄血小板を $500\mu l$ 加え、37 $\mathbb C$ で 3 分間反応させる。

水冷しながら 0.5規定塩化水素 3 滷を加えpHを $2\sim3$ にする。酢酸エチル 2 mI を加え10分間振とう抽出を行い4 $^{\circ}$ で 2500回転/ 分、10分間遠心分離を行う。

上清をフラスコに移し濃縮後、残渣を 100μlエタノール

に溶解しシリカゲル薄層板(メルク社製60F254)に全量スポットする。

展開溶媒(クロロホルム/メタノール/酢酸/水=90:8:1:0.8)で約18 cm 展開後、ラジオクロマトスキャナーでプロスタグランジン E_2 、プロスタグランジン D_2 及びHHTの放射活性の和を測定し、阻害活性をみた。結果を表 2 に示す。尚、表 2 に示さない本発明に係るピラジン誘導体も同様な活性を有することが確認された。

表 2 シクロオキシゲナーゼ阻害活性

置	换	į	ŧ.	50%阻害濃度
X	R 1	R ₂	R 3	(モル)
- осн 3	-{○}-осн₃	Н	- c N	5 × 10 ⁻⁶

15

20

10

5

〔急性毒性〕

ICR系雄性マウス(5週令)を用いて、経口投与による急性毒性試験を行った。本発明のピラジン誘導体のLD $_{50}$ 値はいずれも 300mg/kg以上であり、高い安全性が確認された。

〔産業上の利用可能性〕

本発明によれば新規なピラジン誘導体及びこれを含有する医薬製剤が提供される。

本発明の上記化合物はアラキドン酸あるいはコラーゲンによって誘起される血小板凝集作用を顕著に抑制するので、

血小板凝集に起因する疾患、特に心筋梗塞、脳出血後の虚 血性発作、脳梗塞等血小板凝集の関与する血栓症の予防剤 として使用することができる。

また、本発明の上記化合物はシクロオキシゲナーゼ阻害 作用を有するので、抗炎症剤としても使用することができ る。

従って本発明は医薬産業分野において利用される。

10

15

請求の範囲

1) 一般式(I)

$$\begin{array}{c}
X \\
N \\
R \\
1
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R \\
2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R \\
3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \\
R \\
3
\end{array}$$

前述したものと同一意義を有する)を有する基を示し、

$$R_2$$
 は水素原子、ハロゲン原子または式 \longrightarrow X

(式中Xは前述したものと同一意義を有する)を有する 基を示し、R₃ は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、シアノ基、ナフチルメチル基、

R₄
式 - C H₂ (式中R₄ は水素原子、ハロ ゲン原子または低級アルキルアミノ基を示す)を有する ベンジル基、カルボキシル基または低級アルコキシカル ボニル基を示すか、あるいはR₂ とR₃ が共同してそれ らが結合する炭素原子とともにシクロヘキサン環もしく はベンゼン環を示す。但し、Xが水素原子、R₁ が 式 X (X は水素原子である)を有する基で

 R_2 および R_3 が水素原子である場合、および X が水素

原子、
$$R_1$$
 が水素原子、 R_2 が式 X

(Xは水素原子である)を有する基で R_3 がメチル基を示す場合を除く。〕

で表わされるピラジン誘導体。

2) 一般式(Ⅱ)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(式中 R_4 および R_5 は同一または異なって水素原子または低級アルキル基を示す。但し、 R_4 が水素原子を示し、 R_5 がメチル基を示す場合を除く)で表される請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体。

3) 一般式 (II) または (IV)

$$X$$

$$N$$

$$N$$

$$N$$

$$X$$

$$X$$

25

20

15

25

$$X$$

$$O$$

$$N$$

$$O$$

$$N$$

$$X$$

$$X$$

10 (式中Xは水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、シアノ基を示す。)で表される請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体。

4) 一般式(V)

$$\begin{array}{c|c} X \\ \hline \\ N \\ \hline \\ N \\ R_7 \end{array} \tag{V}$$

(式中Xは水素原子、シアノ基または低級アルコキシ基を示し、 R_6 は水素原子またはハロゲン原子を示し、 R_7 は水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、シアノ基、ナフチルメチル基、置換分としてハロゲン原子または低級ア

10

15

ルキルアミノ基を有してもよいベンジル基、カルボキシル 基または低級アルキルオキシカルボニル基を示す。)で表 される請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体。

- 5) 請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体を含有する血 小板凝集抑制剤。
- 6) 請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体を含有する抗 炎症剤。
- 7) 血栓症をおこすおそれのある患者に請求の範囲第1項 記載のピラジン誘導体の有効量を投与することからなる 血栓症予防方法。
- 8) 炎症をおこした患者に請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体の有効量を投与することからなる炎症治療方法。
- 9) 血小板凝集抑制剤を製造するための請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体の使用。
- 10) 抗炎症剤を製造するための請求の範囲第1項記載のピラジン誘導体の使用。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/JP 88/01141

			L/JP 88/01141				
	ATION OF SUBJECT MATTER (if several class						
According to Int Int.Cl4	ternational Patent Classification (IPC) or to both Na $C07D241/12$, $241/16$, $A61K31/495$	tional Classification and IPC , 241/24, 241/42,					
II. FIELDS SEA	ARCHED						
	Minimum Docume	entation Searched ⁷					
Classification Sys	stem	Classification Symbols					
IPC	C07D241/10-241/16, A61K/495	241/24, 241/36-241/	/42,				
	Documentation Searched other to the Extent that such Document	than Minimum Documentation s are included in the Fields Searched ⁸					
III. DOCUMEN	TS CONSIDERED TO BE RELEVANT 9						
Category * \	Citation of Document, 11 with indication, where ap	propriate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13				
đ	P, Bl, 46-12726 (Société 'Aquitaine) April 1971 (01. 04. 71)		e 1 - 2				
9	P, A, 49-117480 (Koei Ch November 1974 (09. 11. Family: none)	nemical Co., Ltd.) 74)	1				
X J	P, A, 58-43961 (Ube Indu 4 March 1983 (14. 03. 83	ustries, Ltd.) 3) (Family: none)	1, 5-10				
X J.	JP, A, 61-129171 (Ube Industries, Ltd.) 17 June 1986 (17. 06. 86) (Family: none)						
2	P, A, 61-212522 (Terumo 0 September 1986 (20. 09 Family: none)	Corporation) 9. 86)	1, 4-10				
1.	P, A, 61-257978 (Suntory 5 November 1986 (15. 11. US, A, 4755514 &EP, A, 2	. 86)	1, 5-10				
"A" document considere "E" earlier dorfiling date "L" document which is citation or "O" document other mea "P" document later than	t which may throw doubts on priority claim(s) or cited to establish the publication date of another r other special reason (as specified) t referring to an oral disclosure, use, exhibition or ans t published prior to the international filing date but the priority date claimed	"T" later document published after the priority date and not in conflict will understand the principle or theorem." "X" document of particular relevance; be considered novel or cannot inventive step "Y" document of particular relevance; be considered to involve an Inventive combined with one or more of combination being obvious to a particular relevance; be considered to involve an Inventis combined with one or more of combination being obvious to a particular relevance; because of the same particular relevance; because of the same particular relevance.	th the application but cited to y underlying the invention the claimed invention cannot be considered to involve an the claimed invention cannot tive step when the document other such documents, such erson skilled in the art				
Date of the Act	ual Completion of the International Search	Date of Mailing of this International S	earch Report				
	y 1, 1989 (01. 02. 89)	February 13, 1989					
	arching Authority nese Patent Office	Signature of Authorized Officer					

FURTHER	INFORMATION CONTINUED FROM THE SECOND SHEET								
Х	JP, A, 62-5970 (Terumo Corporation) 1, 4-10 12 January 1987 (12. 01. 87) & EP, A, 194686								
Х	JP, A, 62-89669 (Ube Industries, Ltd.) 1 24 April 1987 (24. 04. 87) (Family: none)								
X	JP, A, 62-234072 (Ube Industries, Ltd.) 1 14, October 1987 (14. 10. 87) (Family: none)								
P	JP, A, 62-270564 (Terumo Corporation) 24 November 1987 (24. 11. 87) &EP, A, 194686	1, 4-10							
V. OBS	SERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE 1								
l	national search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) (a) for numbers, because they relate to subject matter not required to be searched by this								
requ	m numbers, because they relate to parts of the international application that do not confirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specification of the carried out, specification in the carried out, specification in the carried out, specification of the carried out, specification out of the carried ou	ically:							
VI COR	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING ²								
l——									
This Inter	This International Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:								
	all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search repars of the international application.	port covers all searchable							
	only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international se claims of the international application for which fees were paid, specifically claims:	search report covers only							
	required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international se invention first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:	arch report is restricted to							
invi	all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International So te payment of any additional fee. on Protest	earching Authority did not							
1 =	The additional search fees were accompanied by applicant's protest. No protest accompanied the payment of additional search fees.								

FURTHER	INFORMATION CONTINUED FROM THE SECOND SHEET	
P	JP, A, 63-267765 (Ube Industries, Ltd.) 4 November 1988 (04. 11. 88) (Family: none)	1
X	<pre>JP, A, 49-124004 (Tamura Yukimitsu) 27 November 1974 (27. 11. 74) (Family: none)</pre>	1
·	-	
V. OBS	SERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE 1	
This intern	ational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) (a) for numbers, because they relate to subject matter not required to be searched by this	or the following reasons: is Authority, namely:
2. Clair requ	n numbers because they relate to parts of the international application that do not coi irements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specif	nply with the prescribed ically:
	n numbers, because they are dependent claims and are not drafted in accordance wences of PCT Rule 6.4(a).	ith the second and third
VI. OB	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING ²	
This Interr	national Searching Authority found multiple inventions in this international application as follo	ws:
clain	Il required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search repose of the international application. In some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international	
thos	e claims of the international application for which fees were paid, specifically claims:	
4.	Il searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Se	earching Authority did not
Remark o		
	additional search fees were accompanied by applicant's protest. protest accompanied the payment of additional search fees.	

FURTHER	INFORMATION CONTINUED FROM THE SECOND SHEET							
P	JP, A, 63-10768 (Terumo Corporation) 18 January 1988 (18. 01. 88) (Family: none)	1, 4-10						
P	JP, A, 63-91377 (Ube Industries, Ltd.) 1 22 April 1988 (22. 04. 88) (Family: none)							
X	JP, A, 59-144770 (Ube Industries, Ltd.) 1 18 August 1984 (18. 08. 84) (Family: none)							
₽	JP, A, 63-227551 (Ube Industries, Ltd.) 21 September 1988 (21. 09. 88) (Family: none)	1						
V. ☐ OBS	SERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNSEARCHABLE 1							
	ational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2) (a) for numbers, because they relate to subject matter not required to be searched by thi	~ I						
	n numbers, because they relate to parts of the international application that do not cor irements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifi							
_								
sent	m numbers, because they are dependent claims and are not drafted in accordance with ences of PCT Rule 6.4(a).	th the second and third						
VI. OB	SERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING ²							
This Inter	This International Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:							
	all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search repars of the international application.	ort covers all searchable						
	only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international se claims of the international application for which fees were paid, specifically claims:	search report covers only						
	required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international se invention first mentioned in the claims; it is covered by claim numbers:	arch report is restricted to						
invi	all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, the International Se te payment of any additional fee. In Protest	earching Authority did not						
The	additional search fees were accompanied by applicant's protest. protest accompanied the payment of additional search fees.							

											Œ	際出	願番	号P(CT,	/JP	8 8	/ 0 1	. 14	1
I . 発明	見の属する	分野の分	 分類																	
1	分類(IPC			L*																
		C 0	7 D	2 4	1/	1 2	, :	2 4	1	/:	1 6	,	2 4	1/	2	4.	2 4	1/4	2,	
		A 6	1 K	3 1 ,	/ 4	9 5														
11. 国際	際調査を行	った分野	F																	
			調	査	を	行		,		最			限	資	料					
分類	体 系	ļ.					分	}	類	記	ş	물 								
	a	CO	7 D	2 4	1 /	1 0	- 5	2 4	1,	/:	1 6	,	2 4	1/	2	4,				
ΙP	C	2 4	1/	3 6 -	- 2	4 1	/	4 2	,	A (3 1	K	3 1,	/ 4	9	5				
									-											
		<u>'</u>		最小队	良資:	料以	外の) 資	料で	*:調	査を	2行	った	\$ 6	ס					
TT 88 ':	重する技術	70~ 月日 →-	エヤヰ							·····										
	,						د. ـــــ		134	2.25	7-0	の月日	#	z ##1	E O	—— 丰 <i>二</i>		建 ☆α	36 FFF /	の番号
引用文献の カテゴリー	51用	文献名	及ひ	一部0	一一	か後	進す	<u> </u>		11.		ノ关:	里 9 /	の 回 /	HJT (J.)	交小		间水丛	一一	ク留っ
\mathbf{X}	JP,	•						ソシ	ンコ	- デ	•	ナ	シオ	トナ	ル	• ブ	<u>.</u>	:	l – 2	;
	ペトロ																			
	1. 4	月. 1	97	1 (() 1.	0	4.	7	1) (. 7	7	3) –	- 7 <u>c</u>	し.)			
x	JP.	A A	a —	111	7 /	9 A	(1	<u>ታ</u> ድ	¥≀۱	, <u>144</u>	· T		#==	<u>ہ</u> خ	* 	`			1	ē
Λ.	9. 1	A, 4 1月	19	74	(0	9	1 1	ムノ L	7	4)	(プ	アミ	リリ		なし	,)		_	•
		- /3.			•	•	_, _	•		•	•									
X	JP,	A, 5	8 —	4 3 9	9 6	1 (宇	部具	尹 2	重花	左才	会	社)				1,	5 -	- 1 0
	14.	3月。	19	8 3	(1	4.	0 3	₹.	8	3)	(フ	アミ	ij	—)	なし	,)			
37				1 0 (٠, ١	77 1	1 5	ند بيد	11/ BE	H 777	. 1/1 -		<u> </u>	۱ ۱					1	
X	JP, 17.														;	tr 1	.)		1	
	11.	о <i>у</i> з.	1 5	6 0	. 1	' •	0 ,	٠,	Ü	,			, ,			· 				
X	JP,	A, 6	1 -	2 1 2	2 5	2 2	(:	ティ	レモ	岩樹	たう	会	社))				1.	4 -	- 1 0
	20.	9月。	19	86	(2	0.	0 9	€.	8	6) (フ	アミ	ŋ	'	なし	,)			
			_			_ ^	,		1	•	i	4-64		· +4.1.	. `			4	=	- 1 0
<u> </u>	JP,	A, 6	1-	25	7 9	7 8	(-	サン	<u> </u>	· 1		休	八分	₹ 1	.)			1.	5 -	-10
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	献のカテ			*a * - 1	4.75- 1	. 144-3	- -	, _	٢									された文i の原理又i		
	.関連のある 文献ではお												する。 引用:				光明 4	の原理人	、大王・河、	の注册
	権主張に累								٢									変文献の	みで発	明の新
	くは他の特 !由を付す)	F別な理E	日を確立	とするた	こめに	51用7	テるス	て献	٢									るもの 亥文献と ₁	他の 1.	以上の
「〇」口頭	による開示							- -	•	_	文献	との	、当	業者 K	ير بل ح	て自	明でる	ちる組合 [、]		
	出願日前で 後に公表さ			主張の	多基礎	となり	5 出原	真の	۲				いと ^さ ント:			-				
IV. 認		証	-						•		· ·			-						
	完了した日								E	答:	香	日告の)発送	8						
THE PARTY C		1 0	2 8	3 9							, <u></u> , T	^	,	•	1	3 (20	89		

第2~	ージから続く情報							
	(Ⅰ欄の締き)							
	15.11月.1986(15.11.86) &US, A, 4755514&EP, A, 204172							
Х	JP. A, 62-5970(テルモ株式会社) 12. 1月. 1987(12.01.87) &EP, A, 194686	1. 4-10						
X	JP, A, 62-89669(宇部興産株式会社) 24. 4月。1987(24.04.87)(ファミリーなし)	1						
X	JP, A, 62-234072(宇部與産株式会社)	1						
V	一部の請求の範囲について国際調査を行わないときの意見							
次の記	請求の範囲については特許協力条約に基づく国際出願等に関する法律第8条第3項の)規定によりこの国						
際調査率	8告を作成しない。その理由は、次のとおりである。							
1.	請求の範囲は、国際調査をすることを要しない事項を内容とするもの	かである。						
2. 🗆	請求の範囲は、有効な国際調査をすることができる程度にまで所定の	の要件を潰たしてい						
	ない国際出願の部分に係るものである。							
3.	請求の範囲は、従属請求の範囲でありかつPCT 規則6.4(a)第2文の表れていない。	見定に従って起草さ						
VI. []	発明の単一性の要件を満たしていないときの意見							
次に対	述べるようにこの国際出願には二以上の発明が含まれている。							
1.	追加して納付すべき手数料が指定した期間内に納付されたので、この国際調査報行すべての調査可能な請求の範囲について作成した。	告は、国際出願の						
2.								
3. [追加して納付すべき手数料が指定した期間内に納付されなかったので、この国際 の範囲に最初に記載された発明に係る次の請求の範囲について作成した。 請求の範囲	周査報告は、請求						
	場がり起出 追加して納付すべき手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲 ることができたので、追加して納付すべき手数料の納付を命じなかった。 手数料異識の申立てに関する注意	囲について調査す						
1	追加して納付すべき手数料の納付と同時に、追加手数料異議の申立てがされた。 追加して納付すべき手数料の納付に際し、追加手数料異議の申立てがされなかった。	t.						

Ⅲ 関連	する技術に関する文献(第2ページからの続き)	
引用文献の※	引用文献名及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
	14. 10月. 1987(14. 10. 87)(ファミリーなし)	
P	JP, A, 62-270564(テルモ株式会社) 24. 11月. 1987(24. 11. 87) &EP, A, 194686	1. 4-10
P	JP, A, 63-10768(テルモ株式会社) 18. 1月, 1988(18, 01, 88)(ファミリーなし)	1. 4-10
P	JP. A, 63-91377(宇部興産株式会社) 22. 4月. 1988(22. 04. 88)(ファミリーなし)	1
x	JP, A, 59-144770(宇部興産株式会社) 18.8月.1984(18.08.84)(ファミリーなし)	1
P	JP, A. 63-227551(宇部興産株式会社) 21. 9月. 1988(21. 09. 88)(ファミリーなし)	1
P	JP, A. 63-267765(宇部興産株式会社) 4. 11月. 1988(04. 11. 88)(ファミリーなし)	1
X	JP、A、49-124004(田村恭光) 27. 11月. 1974(27. 11. 74)(ファミリーなし)	1 .
	TT (TC A (010 / 8th Otto)	

様式PCT/ISA/210(特別ページ) (1985年1月)